

FICHA DE EJERCICIOS AGUA Y SALES

EJERCICIO Nº 1

A continuación se escriben una serie de propiedades del agua:

- A. ELEVADA COHESIÓN MOLECULAR
- B. ELEVADA TENSIÓN SUPERFICIAL
- C. ELEVADA FUERZA DE ADHESIÓN
- D. ELEVADO CALOR ESPECÍFICO
- E. DENSIDAD
- F. ELEVADO CALOR DE VAPORIZACIÓN
- G. ELEVADA CAPACIDAD DISOLVENTE
- H. BAJO GRADO DE DISOCIACIÓN

Relaciona cada una de las funciones escritas a continuación con alguna de las propiedades.

1. Disociación del KCl en K^+ y Cl^-
2. Ascenso de la savia bruta a través del xilema
3. Homeostasis térmica del caballo
4. Transporte de sustancias a través de la membrana
5. Flotabilidad del zapatero en el agua
6. Vida piscícola en el Ártico durante el invierno
7. Volumen de células vegetales
8. Permite reacciones de hidrólisis
9. Sostén de la lombriz de tierra
10. Mantenimiento de la temperatura en seres homeotermos.

Recuerda que a la hora de desarrollar un tema sobre el agua y su importancia biológica, la secuencia de la explicación es:



EJERCICIO Nº 2

Diez preguntas de test agua

- | | | |
|--|---|---|
| 1. Son oligoelementos esenciales el manganeso, el magnesio y el flúor. | V | F |
| 2. Todos los principios inmediatos contienen carbono. | V | F |
| 3. Todos los principios inmediatos se encuentran en los seres vivos. | V | F |
| 4. La molécula de agua es un ion. | V | F |
| 5. A 100°C el agua puede estar en estado líquido. | V | F |
| 6. A 0°C el agua puede estar en estado líquido. | V | F |
| 7. Los puentes de hidrógeno desaparecen cuando el agua se evapora. | V | F |
| 8. El alcohol tiene un calor de vaporización menor que el agua. | V | F |
| 9. Un pH > 7 es ácido. | V | F |
| 10. Cuando el agua se evapora calienta la superficie que recubría. | V | F |